Document made available under the Patent Cooperation Treaty (PCT)

International application number: PCT/JP04/019796

International filing date: 24 December 2004 (24.12.2004)

Document type: Certified copy of priority document

Document details: Country/Office: JP

Number: 2003-426408

Filing date: 24 December 2003 (24.12.2003)

Date of receipt at the International Bureau: 17 February 2005 (17.02.2005)

Remark: Priority document submitted or transmitted to the International Bureau in

compliance with Rule 17.1(a) or (b)



日本国特許庁 JAPAN PATENT OFFICE

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出願年月日 Date of Application:

2003年12月24日

出 願 番 号 Application Number:

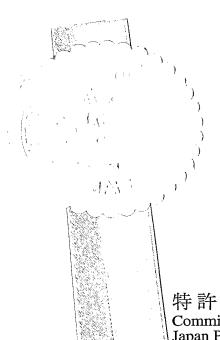
特願2003-426408

[ST. 10/C]:

[JP2003-426408]

出 願 人
Applicant(s):

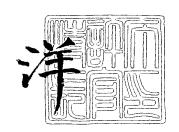
昭和電工株式会社



2005年 2月 3日

特許庁長官 Commissioner, Japan Patent Office





【書類名】 特許願 【整理番号】 P20030261

【提出日】平成15年12月24日【あて先】特許庁長官殿【国際特許分類】F28F 19/06

【発明者】

【住所又は居所】 栃木県小山市犬塚1丁目480番地 昭和電工株式会社小山事業

所内

【氏名】 南和彦

【発明者】

【住所又は居所】 栃木県小山市犬塚1丁目480番地 昭和電工株式会社小山事業

所内

【氏名】 山ノ井 智明

【特許出願人】

【識別番号】 000002004

【氏名又は名称】 昭和電工株式会社

【代理人】

【識別番号】 100071168

【弁理士】

【氏名又は名称】 清水 久義

【選任した代理人】

【識別番号】 100099885

【弁理士】

【氏名又は名称】 高田 健市

【選任した代理人】

【識別番号】 100099874

【弁理士】

【氏名又は名称】 黒瀬 靖久

【選任した代理人】

【識別番号】 100109911

【弁理士】

【氏名又は名称】 清水 義仁

【選任した代理人】

【識別番号】 100124877

【弁理士】

【氏名又は名称】 木戸 利也

【手数料の表示】

【予納台帳番号】 001694 【納付金額】 21,000円

【提出物件の目録】

【物件名】 特許請求の範囲 1

 【物件名】
 明細書 1

 【物件名】
 図面 1

 【物件名】
 要約書 1

【書類名】特許請求の範囲

【請求項1】

アルミニウム製チューブ芯材の表面にAI-Si系合金からなるろう材を溶射して溶射 層を形成せしめてチューブを製作する工程と、

前記チューブの表面に、亜鉛置換反応を示す非腐食性フラックスを含有したフラックス組成物を塗布する工程と、

前記チューブにフィンを組み付ける工程と、

前記組み付け状態で加熱することによりチューブとフィンとをろう付け接合する工程と を包含することを特徴とする熱交換器の製造方法。

【請求項2】

アルミニウム製チューブ芯材の表面にAI-Si系合金からなるろう材を溶射して溶射層を形成せしめてチューブを製作する工程と、

前記チューブの表面に、昇温速度20℃/分の条件で示差熱分析を行った際に350℃ の温度で90質量%以上が蒸発する性状を有した樹脂からなるバインダー材及び亜鉛置換 反応を示す非腐食性フラックスを含有したフラックス組成物を塗布する工程と、

前記チューブにフィンを組み付ける工程と、

前記組み付け状態で加熱することによりチューブとフィンとをろう付け接合する工程と を包含することを特徴とする熱交換器の製造方法。

【請求項3】

前記樹脂としてブチル系樹脂を用いる請求項2に記載の熱交換器の製造方法。

【請求項4】

アルミニウム製チューブ芯材の表面にAl-Si系合金からなるろう材を溶射して溶射 層を形成せしめてチューブを製作する工程と、

前記チューブの表面に、昇温速度 20 C/分の条件で示差熱分析を行った際に 350 Cの温度で 90 質量%以上が蒸発する性状を有したポリエチレンオキサイドからなるバインダー材及び亜鉛置換反応を示す非腐食性フラックスを含有したフラックス組成物を塗布する工程と、

前記チューブにフィンを組み付ける工程と、

前記組み付け状態で加熱することによりチューブとフィンとをろう付け接合する工程と を包含することを特徴とする熱交換器の製造方法。

【請求項5】

前記ポリエチレンオキサイドの分子量が10000~1500000である請求項4に記載の熱交換器の製造方法。

【請求項6】

アルミニウム製チューブ芯材の表面にA 1 - S i 系合金からなるろう材を溶射して溶射層を形成せしめてチューブを製作する工程と、

前記チューブの表面に、昇温速度 20 \mathbb{C}/\mathcal{G} の条件で示差熱分析を行った際に 350 \mathbb{C} の温度で 90 質量%以上が蒸発する性状を有したパラフィンからなるバインダー材及び亜鉛置換反応を示す非腐食性フラックスを含有したフラックス組成物を塗布する工程と、

前記チューブにフィンを組み付ける工程と、

前記組み付け状態で加熱することによりチューブとフィンとをろう付け接合する工程と を包含することを特徴とする熱交換器の製造方法。

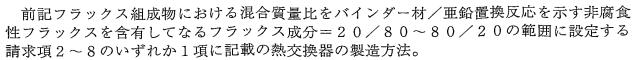
【請求項7】

前記パラフィンの分子量が200~600である請求項6に記載の熱交換器の製造方法

【請求項8】

前記パラフィンとして、パラフィンワックス、イソパラフィン及びシクロパラフィンからなる群より選ばれる1種または2種以上のパラフィンを用いる請求項6に記載の熱交換器の製造方法。

【請求項9】



【請求項10】

前記亜鉛置換反応を示す非腐食性フラックスとして K Z n F₃ を用いる請求項 1~9のいずれか 1 項に記載の熱交換器の製造方法。

【請求項11】

前記亜鉛置換反応を示す非腐食性フラックスを $5\sim 2$ 0 g / m² 塗布する請求項 $1\sim 1$ 0 のいずれか 1 項に記載の熱交換器の製造方法。

【請求項12】

【請求項13】

前記A1-Si系合金ろう材として、Si:6~15質量%を含有し、さらにCu:0. 3~0. 6質量%、Mn:0. 3~1. 5質量%のうち少なくともいずれか一方を含有し、残部A1及び不可避不純物よりなる合金ろう材を用いる請求項1~11のいずれか1項に記載の熱交換器の製造方法。

【請求項14】

前記A 1 - S i 系合金ろう材として、S i : 6 \sim 1 5 質量%を含有し、さらにC u : 0 : 3 5 \sim 0 : 5 5 質量%、M n : 0 : 4 \sim 1 : 0 質量%のうち少なくともいずれか一方を含有し、残部A 1 及び不可避不純物よりなる合金ろう材を用いる請求項1 \sim 1 1 のいずれか 1 項に記載の熱交換器の製造方法。

【請求項15】

前記フィンとして、ろう材がクラッドされていないフィンを用いる請求項1~14のいずれか1項に記載の熱交換器の製造方法。

【請求項16】

前記チューブとして、押出により成形された扁平チューブを用いる請求項1~15のいずれか1項に記載の熱交換器の製造方法。

【請求項17】

前記加熱温度を550~620℃の範囲に設定してろう付け接合する請求項1~16のいずれか1項に記載の熱交換器の製造方法。

【請求項18】

請求項1~17のいずれか1項に記載の製造方法により製造された熱交換器。

【書類名】明細書

【発明の名称】熱交換器及びその製造方法

【技術分野】

[0001]

この発明は、耐食性に優れた熱交換器及びその製造方法に関する。

[0002]

なお、この明細書において、「アルミニウム」の語は、アルミニウム及びその合金を含む意味で用いる。また、この明細書において、「Al」の表記は、アルミニウム(金属単体)を意味する。

【背景技術】

[0003]

アルミニウム製熱交換器としては、複数本の扁平チューブが相互間にフィンを介在させた状態で厚さ方向に積層され、これらチューブの両端に中空ヘッダーが連通接続された構成のものが公知であり、扁平チューブとフィンとはろう付けにより接合一体化されている。このようなアルミニウム製熱交換器は、このまま使用を続けているとチューブに孔食が発生して、これがチューブ内面にまで達して貫通し、熱交換器としての機能が損なわれてしまうことから、チューブの表面に亜鉛を含有したろう材(A1-Si-Zn系合金ろう材)を溶射することによってチューブ表面にZnを拡散せしめて犠牲防食することが従来より行われていた(特許文献 1、 2 参照)。

[0004]

しかるに、上記従来技術では、A 1 - S i - Z n系合金ろう材を溶射した際にろう材が高温になることから融点の低いZ nが蒸散するという現象が生じ、このために溶射によるZ nの付着量のばらつきが大きいという問題があった。

[0005]

一方、平坦なチューブ(ろう材が溶射されていないもの)に亜鉛置換反応を示す非腐食性フラックスを塗布することによって、チューブ表面に Z n を拡散せしめて犠牲防食する方法が知られているが、この方法ではフラックスが炉内で脱落するために Z n を均一に付着させることができなかった。そこで、チューブの表面に亜鉛置換反応を示す非腐食性フラックス及びアクリル系樹脂からなる混合溶液を塗布した後、このチューブに、ろう材が被覆されたフィンを組み付け、加熱することによってこれらをろう付接合して熱交換器を製造する方法が提案されている(特許文献 3 、4 参照)。この方法によれば、フラックスが炉内で脱落することを防止することができる。

【特許文献1】特開昭59-10467号公報(特許請求の範囲、第2頁左下欄)

【特許文献 2 】 特開平 1 - 1 0 7 9 6 1 号公報(特許請求の範囲)

【特許文献3】特表2003-514671号公報(特許請求の範囲)

【特許文献4】特開2003-225760号公報(特許請求の範囲)

【発明の開示】

【発明が解決しようとする課題】

[0006]

しかしながら、上記特許文献3、4に記載の技術では、次のような問題があった。即ち、アクリル系樹脂は高い粘着性を有しており、アクリル系樹脂は完全に蒸発する温度が400℃以上の高温であるために、加熱によるろう付けの際にアクリル系樹脂が十分に蒸発せずにチューブ表面に残存してろう付けが阻害されることが生じやすいという問題があった。

[0007]

この発明は、かかる技術的背景に鑑みてなされたものであって、チューブ表面に所望量のZnを付着させることができると共にZnを安定して薄く均一に拡散させることができて高耐食性の熱交換器を製造することができ、かつ良好なろう付け接合を実現できる熱交換器の製造方法を提供することを目的とする。

【課題を解決するための手段】

[0008]

前記目的を達成するために、本発明は以下の手段を提供する。

[0009]

[1] アルミニウム製チューブ芯材の表面にA1-Si系合金からなるろう材を溶射して溶射層を形成せしめてチューブを製作する工程と、前記チューブの表面に、亜鉛置換反応を示す非腐食性フラックスを含有したフラックス組成物を塗布する工程と、前記チューブにフィンを組み付ける工程と、前記組み付け状態で加熱することによりチューブとフィンとをろう付け接合する工程とを包含することを特徴とする熱交換器の製造方法。

[0010]

[2] アルミニウム製チューブ芯材の表面にA1-Si系合金からなるろう材を溶射して溶射層を形成せしめてチューブを製作する工程と、前記チューブの表面に、昇温速度 20 \mathbb{C}/\mathcal{G} の条件で示差熱分析を行った際に 350 \mathbb{C} の温度で 90 質量%以上が蒸発する性状を有した樹脂からなるバインダー材及び亜鉛置換反応を示す非腐食性フラックスを含有したフラックス組成物を塗布する工程と、前記チューブにフィンを組み付ける工程と、前記組み付け状態で加熱することによりチューブとフィンとをろう付け接合する工程とを包含することを特徴とする熱交換器の製造方法。

$[0\ 0\ 1\ 1]$

[3] 前記樹脂としてブチル系樹脂を用いる前項2に記載の熱交換器の製造方法。

[0012]

[4] アルミニウム製チューブ芯材の表面にA1-Si系合金からなるろう材を溶射して溶射層を形成せしめてチューブを製作する工程と、前記チューブの表面に、昇温速度 20 \mathbb{C} /分の条件で示差熱分析を行った際に 350 \mathbb{C} の温度で 90 質量%以上が蒸発する性状を有したポリエチレンオキサイドからなるバインダー材及び亜鉛置換反応を示す非腐食性フラックスを含有したフラックス組成物を塗布する工程と、前記チューブにフィンを組み付ける工程と、前記組み付け状態で加熱することによりチューブとフィンとをろう付け接合する工程とを包含することを特徴とする熱交換器の製造方法。

$[0\ 0\ 1\ 3]$

[5] 前記ポリエチレンオキサイドの分子量が10000~1500000である前項4に記載の熱交換器の製造方法。

[0014]

[6] アルミニウム製チューブ芯材の表面にA1-Si系合金からなるろう材を溶射して溶射層を形成せしめてチューブを製作する工程と、前記チューブの表面に、昇温速度 20 \mathbb{C} /分の条件で示差熱分析を行った際に 350 \mathbb{C} の温度で 90 質量%以上が蒸発する性状を有したパラフィンからなるバインダー材及び亜鉛置換反応を示す非腐食性フラックスを含有したフラックス組成物を塗布する工程と、前記チューブにフィンを組み付ける工程と、前記組み付け状態で加熱することによりチューブとフィンとをろう付け接合する工程とを包含することを特徴とする熱交換器の製造方法。

$[0\ 0\ 1\ 5\]$

[7] 前記パラフィンの分子量が 2 0 0 ~ 6 0 0 である前項 6 に記載の熱交換器の製造方法。

[0016]

[8] 前記パラフィンとして、パラフィンワックス、イソパラフィン及びシクロパラフィンからなる群より選ばれる1種または2種以上のパラフィンを用いる前項6に記載の熱交換器の製造方法。

[0017]

[9]前記フラックス組成物における混合質量比をバインダー材/亜鉛置換反応を示す 非腐食性フラックスを含有してなるフラックス成分=20/80~80/20の範囲に設 定する前項2~8のいずれか1項に記載の熱交換器の製造方法。

$[0\ 0\ 1\ 8]$

[10] 前記亜鉛置換反応を示す非腐食性フラックスとしてKZnF3 を用いる前項1

~9のいずれか1項に記載の熱交換器の製造方法。

[0019]

[11] 前記亜鉛置換反応を示す非腐食性フラックスを $5\sim 2$ 0 g/m² 塗布する前項 $1\sim 1$ 0 のいずれか 1 項に記載の熱交換器の製造方法。

[0020]

[12] 前記A1-Si系合金ろう材として、Si:6~15質量%を含有し、残部A1及び不可避不純物よりなる合金ろう材を用いる前項1~11のいずれか1項に記載の熱交換器の製造方法。

[0021]

[13] 前記A1-Si系合金ろう材として、Si:6~15質量%を含有し、さらにCu:0. 3~0. 6質量%、Mn:0. 3~1. 5質量%のうち少なくともいずれか一方を含有し、残部A1及び不可避不純物よりなる合金ろう材を用いる前項1~11のいずれか1項に記載の熱交換器の製造方法。

[0022]

[14] 前記A1-Si系合金ろう材として、Si:6~15質量%を含有し、さらに Cu:0.35~0.55質量%、Mn:0.4~1.0質量%のうち少なくともいずれか一方を含有し、残部A1及び不可避不純物よりなる合金ろう材を用いる前項1~11の いずれか1項に記載の熱交換器の製造方法。

[0023]

[15] 前記フィンとして、ろう材がクラッドされていないフィンを用いる前項 $1 \sim 1$ 4のいずれか1項に記載の熱交換器の製造方法。

[0024]

[16] 前記チューブとして、押出により成形された扁平チューブを用いる前項 $1\sim 1$ 5のいずれか1項に記載の熱交換器の製造方法。

[0025]

[17] 前記加熱温度を $5.5.0 \sim 6.2.0$ \mathbb{C} の範囲に設定してろう付け接合する前項 $1 \sim 1.6$ のいずれか 1 項に記載の熱交換器の製造方法。

[0026]

[18] 前項1~17のいずれか1項に記載の製造方法により製造された熱交換器。

【発明の効果】

[0027]

[1] の発明では、チューブの表面に、亜鉛置換反応を示す非腐食性フラックスを塗布するので、ろう付け時の加熱によってこのフラックス中のZ nがチューブ表面のA l と置換され、これによりチューブ表面に亜鉛拡散層が形成される。この時、Z n を安定して薄く均一に拡散させることができるので、即ちチューブにおけるZ n 拡散深さは小さくなるので、得られた熱交換器は耐食性に優れている。また、A l - S i 系合金からなるろう材が溶射されたチューブの表面には微細な凹凸や孔が存在しており、従ってチューブに塗布された前記亜鉛置換反応を示す非腐食性フラックスは、これら微細な凹凸や孔に捕捉される(アンカー効果)ので、チューブ表面に付着したフラックスの脱落が生じ難くなる。

[0028]

[2] の発明では、チューブの表面に、亜鉛置換反応を示す非腐食性フラックスを塗布するので、ろう付け時の加熱によってこのフラックス中のZnがチューブ表面のAlと置換され、これによりチューブ表面に亜鉛拡散層が形成される。この時、Znを安定して薄く均一に拡散させることができるので、即ちチューブにおけるZn拡散深さは小さくなるので、得られた熱交換器は耐食性に優れている。また、この亜鉛置換反応を示す非腐食性フラックスと共に樹脂を塗布するので、チューブ表面に付着したフラックスがろう付炉内等で脱落することを効果的に防止することができる。かつ、Al-Si系合金からなるろう材が溶射されたチューブの表面には微細な凹凸や孔が存在しており、従ってチューブに塗布された前記亜鉛置換反応を示す非腐食性フラックスは、これら微細な凹凸や孔に捕捉される(アンカー効果)ので、チューブ表面に付着したフラックスの脱落を十分に防止す

[0029]

[3] の発明では、樹脂としてブチル系樹脂を用いるので、チューブ表面の黒色化を効果的に防止することができる利点がある。

[0030]

[4] の発明では、チューブの表面に、亜鉛置換反応を示す非腐食性フラックスを塗布 するので、ろう付け時の加熱によってこのフラックス中のZnがチューブ表面のA1と置 換され、これによりチューブ表面に亜鉛拡散層が形成される。この時、Znを安定して薄 く均一に拡散させることができるので、即ちチューブにおけるZn拡散深さは小さくなる ので、得られた熱交換器は耐食性に優れている。また、この亜鉛置換反応を示す非腐食性 フラックスと共にポリエチレンオキサイドを塗布するので、チューブ表面に付着したフラ ックスがろう付炉内等で脱落することを効果的に防止することができる。かつ、A1-S i系合金からなるろう材が溶射されたチューブの表面には微細な凹凸や孔が存在しており 、従ってチューブに塗布された前記亜鉛置換反応を示す非腐食性フラックスは、これら微 細な凹凸や孔に捕捉される(アンカー効果)ので、チューブ表面に付着したフラックスの 脱落を十分に防止することができる。これにより、所望量の乙nをチューブ表面に付着さ せることができる(Zn付着量のばらつきがない)。更に、前記ポリエチレンオキサイド として、昇温速度20℃/分の条件で示差熱分析を行った際に350℃の温度で90質量 %以上が蒸発する性状を有したポリエチレンオキサイドを用いているから、ろう付け温度 ではその殆どが蒸発しており、従ってろう付けが阻害されることがなくて良好なろう付け 接合を実現できる。加えて、ポリエチレンオキサイドを塗布するので、チューブ表面の黒 色化を効果的に防止することができる。本構成では、チューブ表面の溶射層によるアンカ ー効果の存在によって、高い粘着性を有さず比較的低い温度で蒸発するポリエチレンオキ サイド(昇温速度20℃/分の条件で示差熱分析を行った際に350℃の温度で90質量 %以上が蒸発する性状を有したポリエチレンオキサイド)の使用が可能となったものであ り、この点が技術的に特に重要である。

[0031]

[5] の発明では、分子量10000-150000のポリエチレンオキサイドを用いるので、ろう付け温度ではポリエチレンオキサイドが確実に蒸発するものとなり、従ってろう付けが阻害されることが全くなくて良好なろう付け接合を確実に実現できる。

[0032]

[6] の発明では、チューブの表面に、亜鉛置換反応を示す非腐食性フラックスを塗布するので、ろう付け時の加熱によってこのフラックス中のZnがチューブ表面のA1と置換され、これによりチューブ表面に亜鉛拡散層が形成される。この時、Znを安定して薄く均一に拡散させることができるので、即ちチューブにおけるZn拡散深さは小さくなるので、得られた熱交換器は耐食性に優れている。また、この亜鉛置換反応を示す非腐食性フラックスと共にパラフィンを塗布するので、チューブ表面に付着したフラックスがろう付炉内等で脱落することを効果的に防止することができる。かつ、A1-Si系合金からなるろう材が溶射されたチューブの表面には微細な凹凸や孔が存在しており、従ってチューブに塗布された前記亜鉛置換反応を示す非腐食性フラックスは、これら微細な凹凸や孔に捕捉される(アンカー効果)ので、チューブ表面に付着したフラックスの脱落を十分に防止することができる。これにより、所望量のZnをチューブ表面に付着させることがで

きる(Z_n 付着量のばらつきがない)。更に、前記パラフィンとして、昇温速度20 C /分の条件で示差熱分析を行った際に350℃の温度で90質量%以上が蒸発する性状を有 したパラフィンを用いているから、ろう付け温度ではその殆どが蒸発しており、従ってろ う付けが阻害されることがなくて良好なろう付け接合を実現できる。加えて、パラフィン を塗布するので、チューブ表面の黒色化を効果的に防止することができる。本構成では、 チューブ表面の溶射層によるアンカー効果の存在によって、高い粘着性を有さず比較的低 い温度で蒸発するパラフィン(昇温速度20℃/分の条件で示差熱分析を行った際に35 0℃の温度で90質量%以上が蒸発する性状を有したパラフィン)の使用が可能となった ものであり、この点が技術的に特に重要である。

[0033]

[7] の発明では、分子量200~600のパラフィンを用いるので、ろう付け温度で はパラフィンが確実に蒸発するものとなり、従ってろう付けが阻害されることが全くなく て良好なろう付け接合を確実に実現できる。

[0034]

[8]の発明では、パラフィンとして、パラフィンワックス、イソパラフィン及びシク ロパラフィンからなる群より選ばれる1種または2種以上のパラフィンを用いるので、ろ う付け温度ではパラフィンが確実に蒸発するものとなり、従ってろう付けが阻害されるこ とが全くなくて良好なろう付け接合を確実に実現できる。

[0035]

[9] の発明では、チューブ表面に付着したフラックスの脱落を確実に防止することが できる。

[0036]

[10] の発明では、フラックスとしてKZnF3 を用いており、ろう付け時の加熱に よりこのフラックス中のZnがチューブ表面のAlと置換される一方、置換されて生成し たKA1F4 はフラックスとして優れた効果を発揮するので、さらに良好なろう付け接合 を確実に実現することができる。

[0037]

[11] の発明では、フラックスを $5\sim20$ g/m² 塗布するので、耐食性をさらに向 上できると共に、フィン剥がれの発生も防止することができる。

[0038]

[12] の発明では、エロージョンを発生させることなく良好なろう付け接合を行うこ とができる。

[0039]

「13〕の発明では、チューブの腐食深さを低減することができるので、チューブの薄 肉化の要請にも十分に対応できる。

[0040]

[14] の発明では、チューブの腐食深さをさらに低減することができる。

[0041]

[15] の発明では、生産効率が向上するので、高品質の熱交換器を低コストで製造で きる。

[0042]

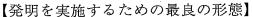
[16]の発明では、生産効率が向上するので、高品質の熱交換器を低コストで製造で きる。

[0043]

「17] の発明では、ろう付け時の加熱温度を前記特定範囲に設定しているので、Zn の拡散を十分に行わしめることができると共に、良好なろう付け接合を効率よく行うこと ができる。

$[0\ 0\ 4\ 4]$

[18] の発明では、高耐食性であると共に優れたろう付け接合強度を有した熱交換器 が提供される。



[0045]

図1は、この発明の一実施形態に係る熱交換器を示す正面図である。この熱交換器 (1) は、自動車用カーエアコンにおける冷凍サイクルのコンデンサとして用いられるものであって、マルチフロータイプの熱交換器を構成するものである。

[0046]

即ち、この熱交換器(1)は、平行に配置された垂直方向に沿う左右一対の中空ヘッダー(4)(4)間に、熱交換管路としての水平方向に沿う多数本の扁平なチューブ(2)が、各両端を両中空ヘッダー(4)(4)に連通接続した状態で並列に配置されると共に、これらチューブ(2)の各間及び最外側のチューブの外側にコルゲートフィン(3)が配置され、更に最外側のコルゲートフィン(3)の外側にサイドプレート(10)が配置されている。

[0047]

前記チューブ(2)は、図2に示すように、アルミニウムの中空押出材からなり、長さ方向に連続して延びる仕切壁(2a)によって内部が複数本の冷媒流路(2b)に区分けされている。このチューブ(2)は、チューブ芯材(6)の表面にA1-Si系合金からなるろう材が溶射されてろう材溶射層(7)が形成されたものからなり、チューブ芯材(6)の表面には、ろう付けに用いるフラックス中のZnがチューブ芯材(6)表面のA1と置換されることで形成された亜鉛拡散層が形成されている。また、コルゲートフィン(3)は、ろう材がクラッドされていないフィンにより構成されている。そして、チューブ(2)とフィン(3)とが交互に積層されて組み付けられた状態でろう材によりろう付け接合されている。

[0048]

この発明に係る熱交換器(1)の製造方法について説明する。まず、アルミニウム製チューブ芯材(6)の表面にA1-Si系合金からなるろう材を溶射してろう材溶射層(7)を形成せしめてチューブ(2)を製作する。

[0049]

前記A1-Si 系合金ろう材としては、特に限定されるものではないが、 $Si:6\sim15$ 質量%を含有し、さらに $Cu:0.3\sim0.6$ 質量%、 $Mn:0.3\sim1.5$ 質量%のうち少なくともいずれか一方を含有し、残部A1 及び不可避不純物よりなる合金ろう材を用いるのが好ましい。Si の添加はろう付けするために必須であるが、Si の含有率が6 質量%未満ではろう付け接合力が低下するので好ましくないし、Si の含有率が15 質量%を超えるとエロージョンが発生してチューブを浸食することが懸念されるので好ましない。特に好ましいSi 含有率は $6\sim12.5$ 質量%である。また、Cu 及び/又はMn の添加により、フィレットの電位を上昇させることができ、腐食深さを低減せしめることが可能となる。Cu の含有率が0.3 質量%未満では前記腐食深さ低減効果が殆ど得られないので好ましくないし、Cu の含有率が0.6 質量%を超えると粒界腐食が発生しやすくチューブの耐食性が低下するので好ましくない。特に好ましいCu 含有率は0.35~0.55 質量%である。また、Mn の含有率が0.3 質量%未満では前記腐食深さ低減効果が殆ど得られないので好ましくないし、Mn の含有率が1.5 質量%を超えると粗大な金属間化合物を生成しやすくなりろう付け接合性が低下するので好ましくない。特に好ましいMn 含有率は0.4~1.0質量%である。

[0050]

前記A1-Si 系合金ろう材には、Feは0. 6 質量%以下であれば含有可能であり、またIn、Sn、Ni、Ti、Cr等の金属元素もろう付け接合性に影響を及ぼさない範囲であれば含有しても良く、更にZnもチューブにおけるZn拡散層の厚さを著しく厚くして耐食性に影響を及ぼすようなことのない範囲であれば含有しても良い。

[0051]

前記溶射の手法としては、特に限定されるものではないが、例えば従来から使用されているアーク溶射機を用いる手法等が挙げられる。溶射条件も特に限定されないが、形成さ

れる溶射層(7)の酸化を防止するために窒素雰囲気等の非酸化性雰囲気で溶射を行うのが好ましい。また、溶射は、溶射ガンをチューブに対して走査させつつ行うようにしても良いし、コイル状のアルミニウム材を繰り出しながらこれに固定溶射ガンで溶射するようにしても良い。或いはまた、チューブを押出機から押出しつつ、その直後に連続的に溶射するようにしても良く、この場合には生産効率を向上できる。また、溶射層は、チューブの片面のみに形成しても良いし、上下両面に形成しても良い。

[0052]

次に、前記チューブ(2)の表面に、亜鉛置換反応を示す非腐食性フラックスを含むフラックス組成物を塗布する。このフラックス組成物としては、下記フラックス組成物 A、フラックス組成物 Bまたはフラックス組成物 Cのいずれかを用いるのが好ましい。「フラックス組成物 A」は、昇温速度20℃/分の条件で示差熱分析を行った際に350℃の温度で90質量%以上が蒸発する性状を有した樹脂からなるバインダー材及び亜鉛置換反応を示す非腐食性フラックスを含有したフラックス組成物である。「フラックス組成物 B」は、昇温速度20℃/分の条件で示差熱分析を行った際に350℃の温度で90質量%以上が蒸発する性状を有したポリエチレンオキサイドからなるバインダー材及び亜鉛置換反応を示す非腐食性フラックスを含有したフラックス組成物である。「フラックス組成物でして、早温速度20℃/分の条件で示差熱分析を行った際に350℃の温度で90質量%以上が蒸発する性状を有したパラフィンからなるバインダー材及び亜鉛置換反応を示す財務である。前記示差熱分析における分析開始温度は25℃に設定するものとし、示差熱分析の際のバインダー材量は20mgとする。

[0053]

なお、前記フラックス組成物Aには、この発明の効果を阻害しない範囲であれば、前記特定の樹脂(昇温速度 20 $\mathbb{C}/$ 分の条件で示差熱分析を行った際に 350 \mathbb{C} の温度で 90 質量%以上が蒸発する性状を有した樹脂)以外の他のバインダー材を混合せしめることもできる。同様に、前記フラックス組成物Bには、この発明の効果を阻害しない範囲であれば、前記特定のポリエチレンオキサイド(昇温速度 20 $\mathbb{C}/$ 分の条件で示差熱分析を行った際に 350 \mathbb{C} の温度で 90 質量%以上が蒸発する性状を有したポリエチレンオキサイド)以外の他のバインダー材を混合せしめることもできる。また同様に、前記フラックス組成物 \mathbb{C} には、この発明の効果を阻害しない範囲であれば、前記特定のパラフィン(昇温速度 20 $\mathbb{C}/$ 分の条件で示差熱分析を行った際に 350 \mathbb{C} の温度で 90 質量%以上が蒸発する性状を有したパラフィン)以外の他のバインダー材を混合せしめることもできる。

$[0\ 0\ 5\ 4\]$

前記亜鉛置換反応を示す非腐食性フラックスとしては、特に限定されるものではないが、例えば $KZnF_3$ 、 ZnF_2 等を例示できる。これらの中でも、 $KZnF_3$ を用いるのが好ましく、この場合にはこのフラックス中の $Znがチューブ表面のAlと置換される一方、置換されて生成した<math>KAlF_4$ はフラックスとして優れた効果を発揮するので、良好なろう付け接合を確実に実現できる利点がある。

[0055]

前記フラックス組成物を塗布する手法としては、特に限定されるものではないが、例えばフラックス組成物をそのままスプレー塗布する手法、フラックス組成物を水に懸濁させてスプレー塗布する手法、フラックス組成物を帯電させてチューブに塗布する手法等が挙げられ、またバインダー材を用いる場合には、前記例示した手法に加えて、フラックス組成物をロールコートする手法等が挙げられる。なお、前記フラックス組成物には、この発明の効果を阻害しない範囲であれば、他の非腐食性フラックス(亜鉛置換反応を示さない非腐食性フラックス)を混合せしめても良い。

[0056]

前記亜鉛置換反応を示す非腐食性フラックスの塗布量は、通常 $2\sim30~\rm g/m^2~$ であるが、中でも $5\sim20~\rm g/m^2~$ の範囲に設定するのが好ましい。 $5~\rm g/m^2~$ 未満ではチューブに孔食が発生することが懸念されるので好ましくないし、 $2~\rm 0~\rm g/m^2~$ を超えるとフィンに $2~\rm 1~\rm m$ 波縮されてフィン剥がれが生じる可能性があるので好ましくない。

[0057]

前記昇温速度 20 $\mathbb{C}/$ 分の条件で示差熱分析を行った際に 350 \mathbb{C} の温度で 90 質量%以上が蒸発する性状を有した樹脂としては、例えばブチル系樹脂等を例示できる。このような樹脂を、前記亜鉛置換反応を示す非腐食性フラックスと共に塗布することによって、チューブ表面に付着したフラックスがろう付炉内等で脱落することを効果的に防止できる。また、前記樹脂は、昇温速度 20 $\mathbb{C}/$ 分の条件で示差熱分析を行った際に 350 \mathbb{C} の温度で 90 質量%以上が蒸発する性状を有しているから、ろう付け温度ではその殆どが蒸発しており、従ってろう付けが阻害されることがなくて良好なろう付け接合を行うことができる。中でも、ブチル系樹脂を用いるのが好ましく、この場合にはチューブ表面の黒色化を効果的に防止できる利点がある。前記ブチル系樹脂としては、例えばポリブテン、ポリイソブテン等を例示できる。

[0058]

[0059]

[0060]

前記昇温速度 20 \mathbb{C}/\mathcal{G} の条件で示差熱分析を行った際に 350 \mathbb{C} の温度で 90 質量%以上が蒸発する性状を有したパラフィンとしては、例えばパラフィンワックス、イソパラフィン、シクロパラフィン等を例示できる。このようなパラフィンを、前記亜鉛置換反応を示す非腐食性フラックスと共に塗布することによって、チューブ表面に付着したフラックスがろう付炉内等で脱落することを効果的に防止できる。また、前記パラフィンは、昇温速度 20 \mathbb{C}/\mathcal{G} の条件で示差熱分析を行った際に 350 \mathbb{C} の温度で 90 質量%以上が蒸発する性状を有しているから、ろう付け温度ではその殆どが蒸発しており、従ってろう付けが阻害されることがなくて良好なろう付け接合を行うことができる。更に、パラフィンをバインダー材に用いることで、チューブ表面の黒色化を防止することができる。

$[0\ 0\ 6\ 1]$

前記パラフィンとしては、分子量 $200 \sim 600$ のパラフィンを用いるのが好ましく、この場合には蒸発温度が低い上に蒸発が短時間で終了するので、ろう付け温度においてパラフィンが確実に蒸発するものとなり、従ってこのパラフィンによってろう付けが阻害されることが全くなく、十分にろう付け接合することができる。中でも、前記パラフィンとしては、分子量 $250 \sim 400$ ののパラフィンを用いるのが特に好ましい。

[0062]

前記フラックス組成物において、含有成分の混合質量比は、バインダー材/亜鉛置換反応を示す非腐食性フラックスを含有してなるフラックス成分=20/80~80/20の範囲に設定するのが好ましい。バインダー材の含有比率が上記下限値より小さくなると、チューブ表面に付着したフラックスの脱落防止の確実性が低下するので好ましくないし、

非腐食性フラックスを含有してなるフラックス成分の含有比率が上記下限値より小さくな ると、チューブ表面へのZnの供給が十分に行われなくなって耐食性が低下するので好ま しくない。中でも、前記フラックス組成物における混合質量比は、バインダー材/亜鉛置 換反応を示す非腐食性フラックスを含有してなるフラックス成分=40/60~60/4 0の範囲に設定するのがより好ましい。

$[0\ 0\ 6\ 3\]$

次に、前記フラックス組成物が塗布されたチューブ(2)にフィン(3)を組み付ける 。フィン(3)としては、ろう材がクラッドされていないフィンを用いる。ろう材(7) はチューブ(2)表面に設けられているので、ろう材がクラッドされたフィンを用いる必 要は特にないからである。しかして、前記組み付け状態で炉中において所定温度で加熱す ることによりチューブ(2)とフィン(3)とをろう付け接合する。この時、他の熱交換 器構成部材、例えばヘッダー(4)(4)、サイドプレート(10)(10)等も一緒に 仮組みし、熱交換器全体を同時にろう付けして製作することが推奨される。こうして図1 に示すような構成の熱交換器(1)を製造することができる。しかして、前記ろう付け時 の加熱による温度上昇の過程で、フラックス中のZnがチューブ表面のAlと置換され(置換反応が進行し)、こうしてチューブ表面に亜鉛拡散層が形成される。この時、Znを 安定して薄く均一に拡散させることができてチューブにおけるZn拡散深さは小さいので 、チューブの耐食性を十分に確保することができる。

$[0\ 0\ 6\ 4\]$

前記ろう付け接合の際の加熱温度は、550~620℃の範囲に設定するのが好ましい 。加熱温度が前記下限値より小さくなると、チューブ表面におけるZnの拡散が不十分と なって犠牲防食作用が低下するので好ましくないし、一方加熱温度が前記上限値より大き くなると、ろう材がエロージョンするので好ましくない。中でも、前記ろう付け接合の際 の加熱温度は、590~610℃の範囲に設定するのが特に好ましい。

$[0\ 0\ 6\ 5]$

なお、上記実施形態では、チューブの表面にフラックス組成物を塗布した後に、該チュ ーブにフィンを組み付けるようにしているが、チューブにフィンを組み付けた後にこの組 付体に対してフラックス組成物を塗布するようにしても良い。

【実施例】

[0066]

次に、この発明の具体的実施例について説明する。

[0067]

<実施例1>

押出機より連続的に押し出されるアルミニウム製の扁平チューブの表裏の平坦面に、そ の押出直後の位置においてその上下に配置された溶射ガン(アーク溶射機)からAI-S i系合金(Si含有率6質量%、残部Al)からなるろう材を溶射してチューブを得た。 上記押出扁平チューブは、アルミニウム合金 (С u 含有率 0.4 質量%、M n 含有率 0. 2質量%、残部A1)を用い、温度450℃の条件で、チューブ幅:16mm、チューブ 厚み(高さ):3 mm、肉厚:0.5 mm、中空部個数:4 個の扁平チューブに押出成形 した。

[0068]

前記扁平チューブ (2) の表面に、KZnF3 /パラフィン=50/50 (質量比) か らなるフラックス組成物 (パラフィン中にKZnF3 粉が分散されたもの)を塗布した。 この時 $KZnF_3$ 塗布量が $10g/m^2$ となるように塗布した。

[0069]

前記パラフィンとしては、パラフィンワックス(分子量300)を用いた。このパラフ ィンは、開始温度を25℃に設定して昇温速度20℃/分の条件で示差熱分析を行った際 に350℃の温度で98質量%が蒸発する性状を有していた。

[0070]

次に、上記扁平チューブ(2)と、コルゲートフィン(ろう材がクラッドされていない

もの)(3)とを交互に積層して(図 2 参照)熱交換器のコア部を組み付ける(仮組みする)と共に、ヘッダー(4)(4)、サイドプレート(10)(10)等も一緒に仮組みして組付体を得た。

[0071]

次に、前記組付体を窒素雰囲気の炉中で600℃で10分間加熱してろう付けを行い、図1に示すような熱交換器を製作した。

[0072]

<実施例2~40>

各種条件(ろう材の組成、フラックス組成物の組成、K ZnF_3 塗布量)を表 $1\sim4$ に示す条件に設定した以外は、実施例1と同様にして熱交換器を製作した。

[0073]

なお、イソパラフィンは、開始温度を25 Cに設定して昇温速度20 C/分の条件で示差熱分析を行った際に350 Cの温度で95 質量%が蒸発する性状を有していた。また、シクロパラフィンは、開始温度を25 Cに設定して昇温速度20 C/分の条件で示差熱分析を行った際に350 Cの温度で95 質量%が蒸発する性状を有していた。

[0074]

また、ブチル系樹脂としては、ポリブテンを用いた。このブチル系樹脂は、開始温度を 25 ℃に設定して昇温速度 20 ℃/分の条件で示差熱分析を行った際に 350 ℃の温度で 95 質量%が蒸発する性状を有していた。

[0075]

また、ポリエチレンオキサイド(PEO)としては、分子量300000のポリエチレンオキサイド、分子量40000のポリエチレンオキサイド、分子量500000のポリエチレンオキサイド、分子量60000のポリエチレンオキサイド、分子量75000のポリエチレンオキサイドは、分子量75000のポリエチレンオキサイドは、開始温度を25℃に設定して昇温速度20℃/分の条件で示差熱分析を行った際に350℃の温度で98質量%が蒸発する性状を有していた。

[0076]

<比較例1>

押出機より連続的に押し出されるアルミニウム製の扁平チューブの表裏の平坦面に、その押出直後の位置においてその上下に配置された溶射ガン(アーク溶射機)からZ n 含有A 1 合金ろう材(S i 含有率7. 5 質量%、Z n 含有率 4 質量%、C u 含有率0. 4 質量%、A 1 含有率8 8. 1 質量%)を溶射してチューブを得た。上記押出扁平チューブは、アルミニウム合金(C u 含有量0. 4 質量%、M n 含有率0. 2 質量%、残部A 1)を用い、温度 4 5 0 C の条件で、チューブ幅:1 6 mm、チューブ厚み(高さ):3 mm、肉厚:0. 5 mm、中空部個数:4 個の扁平チューブに押出成形した。

[0077]

次に、上記扁平チューブ(2)と、コルゲートフィン(ろう材がクラッドされていないもの)(3)とを交互に積層して(図 2 参照)熱交換器のコア部を組み付ける(仮組みする)と共に、ヘッダー(4)(4)、サイドプレート(10)(10)等も一緒に仮組みして組付体を得た。

[0078]

前記組付体に、KA1F3 (亜鉛置換反応を示さない非腐食性フラックス)を塗布した。この時、KA1F3 フラックスの塗布量が $10g/m^2$ となるように塗布した。次に、前記組付体を窒素雰囲気の炉中で600℃で10分間加熱してろう付けを行い、熱交換器を製作した。

[0079]

【表1】

	ろう村の組成	組成(残部	(A :		KZnF3		神	
	S i	¬ O	Mn	フラックス組成物の組成	塗布量	腐食	腐食	フィン
	合有率	含有率	含有率	(質量部)	(g/m^2)	試験 1	試験 2	剥がれ
	(質量%)	(質量%)	(質量%)			(SWAAT)	(CCT)	の有無
実施例1	9	0	0	KZnFュノパラフィンワックス=50/50	1 0	0	0	なし
実施例2	10	0. 1	0	KZnF3 / パラフィンワックス=50/50	10	0	0	なし
実施例3	10	0.35	0	KZnFョ / パラフィンワックス=50 / 50	2	0	◁	なし
実施例4	10	0.35	0	KZnF3/パラフィンワックス=50/50	S	0	0	なし
実施例5	10	0.35	0	KZnF3/パラフィンワックス=50/50	1 0	0	0	なし
実施例6	10	0.35	0	KZnF 3 / パラフィンワックス=50 / 50	2.0	0	0	なし
実施例7	10	0.35	0	KZnFュノパ ラフィンワックス=50/50	3.0	◁	0	なし

[0080]

【表,2】

	ろう材の組成	組成(残部	3 : A I)		KZnF3		評価	
	 	o c	Mn	フラックス組成物の組成	塗布量	腐食	腐食	フィン
	合有率	含有率	合有率	(質量部)	(g/m^2)	試験 1	試験2	剥がれ
	(質量%)	(質量%)	(質量%)			(SWAAT)	(CCT)	の有無
実施例8	10	0.5	0	KZnF3/N°57474745=50/50	2	0	0	なし
実施例9	10	0.5	0	KZnF3 / N° 5747797λ=50 / 50	10	0	0	なし
実施例10	10	0.5	0	KZnF 3 / パ ラフィンワックス=50 / 50	2.0	0	0	なし
実施例11	10	0.5	0.3	KZnF 3 / シケロパ ラフィン=60 / 40	10	0	0	なし
実施例12	10	0.5	0.6	KZnFュノイソパラフィン=40/60	10	0	0	なし
実施例13	10	0.5	1.5	KZnF 3 / 47パ ラフィン=70/30	10	0	0	なし
実施例14	10	0.4	9 .0	KZnF3/シウロパラフィン=30/70	10	0	0	なし
実施例15	12	0.4	0	KZnF 3 / パ ラフィンワックス=50 / 50	വ	0	0	なし
実施例16	1.2	0.4	0	KZnFュノパ ラフィンワックス=50/50	10	0	0	なし
実施例17	12	0.4	0	KZnF 3 / パラフィックス=50 / 50	2.0	0	0	なし
実施例18	12	9 .0	0	KZnFュノパ ラフィンワックス=50/50	10	0	0	なし
比較例1	Zn含有	Zn含有Al合金ろ	う材*1)	KAIF3003	10*2)	◁	4	なし
*	* 1) Si/Zn/Cu/Al=7	= V/00/V]=	7. 5/4/0. 4/88. 1	(質量%) *	2) ··· KAIF3塗布量	塗布量		

[0081]

【表3】

	ろう村の組成	組成(残部	(A)		KZnF3		計価	
	S i	n O	Mn	フラックス組成物の組成	塗布量	腐食	腐食	フィン
	哈 有将	含有率	含有率	(質量部)	(g/m^2)	試験 1	試験2	剥がれ
	(質量%)	(質量%)	(質量%)			(SWAAT)	(CCT)	の有無
実施例19	1.0	9 0	0	NZnF3/7, 43条件に1/6 JuZX	2	0	0	なし
実施例20	10	G . G	0	KZnF3/ブチル系樹脂=50/50	10	0	0	なし
実施例21	10	0.5	0	KZnF3/ブ 5Jを掛路=50/50	2.0	0	0	なし
実施例22	10	0.5	0.3	KZnF3/ブ 5J. 系樹脂=60/40	10	0	0	なし
実施例23	10	0.5	9 .0	KZnF3/7. 50条樹脂=40/60	10	0	0	なし
実施例24	10	9 '0	1.5	KZnF3/プチル系樹脂=70/30	1 0	0	0	なし
実施例25	1 0	0.4	9 .0	KZnF3/ブ 扒系樹脂=30/70	10	0	0	なし
実施例26	12	0.4	0	KZnF3/ブチル系樹脂=50/50	2	0	0	なし
実施例27	12	. 0. 4	0	KZnF3/ブ 14系樹脂=50/50	10	0	0	なし
実施例28	12	0.4	0	KZnF3/ブ 50系樹脂=50/50	2.0	0	0	なし
実施例29	1.2	0.6	0	KZnF3/ブ 犯系樹脂=50/50	10	0	0	なし

[0082]

【表4】

	ろう村の組成	組成(残部:	: A :		KZnF3		計 価	
	S	n O	Mn	フラックス組成物の組成	塗布量	腐食	腐食	イナム
	含有率	含有率	600年平	(質量部)	(g/m^2)	試験 1	試験2	剥がれ
	(質量%)	(質量%)	(質量%)			(SWAAT)	(CCT)	の有無
実施例30	10	0.5	0	$JK/KZnF_3/PE0(M=5075) = 75/20/5$	5	0	0	なし
実施例31	10	0.5	0	$JK/KZnF_3/PE0(M=5075) = 75/20/5$	1.0	0	0	なし
実施例32	10	0.5	0	$JK/KZnF_3/PE0(M=5075) = 75/20/5$	2 0	0	0	なし
実施例33	10	0.5	0.3	$7K/KZnF_3/PE0(M=3075) = 75/20/5$	10	0	0	なし
実施例34	10	0, 5	0.6	$J_{\rm K}/KZnF_3/PE0$ (M=4075) = 75/15/10	10	0	0	なし
実施例35	10	0.5	1. 5	$J_{\rm K}/{\rm KZnF_3/PE0}$ (M=6075) = 75/10/15	10	0	0	なし
実施例36	10	0.4	0.6	$JK/KZnF_3/PE0(M=75JE) = 75/20/5$	1.0	0	0	なし
実施例37	12	0.4	0	$JK/KZnF_3/PE0(M=5075) = 75/20/5$	2	0	0	なし
実施例38	12	0.4	0	$JK/KZnF_3/PE0(M=5075) = 75/20/5$	1 0	0	0	なし
実施例39	12	0.4	0	$JK/KZnF_3/PE0(M=5075) = 75/20/5$	2 0	0	0	なし
実施例40	12	0.6	0	$JK/KZnF_3/PE0(M=5075) = 75/20/5$	10	0	©	なし

PE0 (M=40万) …分子量40万のポリエチレンオキサイド

PEO(M=60万)…分子量60万のポリエチレンオキサイド

PE0(M=75万)…分子量75万のポリエチレンオキサイド

PE0(M=50万)…分子量50万のポリエチレンオキサイド

PEO (M=30万) …分子量30万のポリエチレンオキサイド

[0083]

上記のようにして得られた各熱交換器について、「耐食性」および「フィン剥がれの有 出証特2005-3006365

ページ: 15/E

無(ろう付け接合性)」を調べた。これらの結果を表に示す。なお、各項目の評価方法は 次のとおりである。

[0084]

<腐食試験1>

ASTM D1141によるSWAAT試験を960時間行い、チューブに孔食が全く認められず優れた耐食性を備えているものを「 \bigcirc 」、チューブに孔食が僅かに認められたものの腐食深さが非常に浅くて良好な耐食性を備えているものを「 \bigcirc 」、チューブに孔食が認められたもののチューブ内部にまで貫通するに至らなかったものを「 \triangle 」、孔食がチューブ内部まで貫通したものを「 \times 」とした。

[0085]

<腐食試験2>

5% NaCl中性液による塩水噴霧・乾燥・湿潤を1 サイクルとするCCT試験を18 0日行った。その結果、チューブに孔食が全く認められず優れた耐食性を備えているものを「 \bigcirc 」、チューブに孔食が僅かに認められたものの腐食深さが非常に浅くて良好な耐食性を備えているものを「 \bigcirc 」、チューブに孔食が認められたもののチューブ内部にまで貫通するに至らなかったものを「 \bigcirc 」、孔食がチューブ内部まで貫通したものを「 \bigcirc 」、孔食がチューブ内部まで貫通したものを「 \bigcirc 」とした。なお、CCT試験については、(塩水噴霧1 時間・乾燥2 時間・湿潤2 1 時間)を1 サイクルとしてこれを18 0 サイクル行った。

[0086]

<フィン剥がれの有無>

SWAAT試験を960時間行った後に、フィン剥がれ(フィンのチューブからの離脱)の有無を調べ、ろう付け接合性を評価した。

[0087]

表から明らかなように、この発明の製造方法で製造された実施例 $1\sim40$ の熱交換器は、耐食性に優れていた。また、これらの熱交換器は、SWAAT試験を960時間行ってもフィン剥がれがなく、良好状態にろう付け接合が行われていた。

[0088]

これに対し、本発明の規定範囲を逸脱する比較例1では、耐食性に劣っていた。

【図面の簡単な説明】

[0089]

【図1】この発明の製造方法で製造された熱交換器の一実施形態を示す正面図である

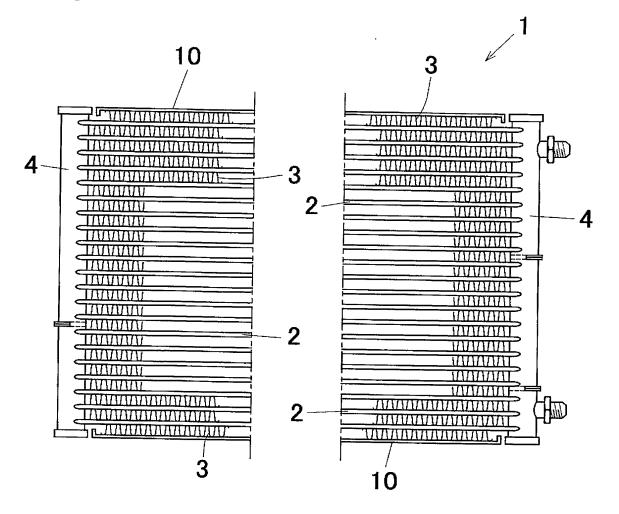
【図2】チューブとフィンとを組み付けた状態を示す斜視図である。

【符号の説明】

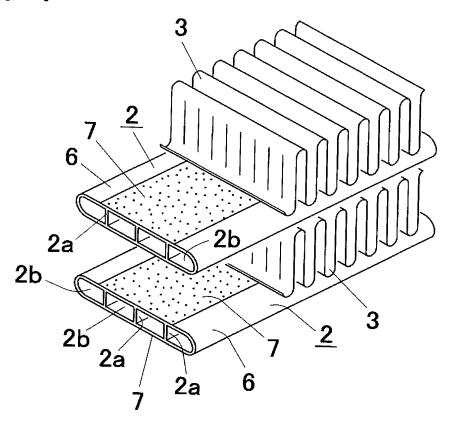
[0090]

- 1 …熱交換器
- 2…チューブ
- 3…フィン
- 4…中空ヘッダー
- 6…チューブ芯材
- 7…溶射層

【書類名】図面【図1】











【要約】

【課題】 高耐食性の熱交換器を製造することができ、かつ良好なろう付け接合を実現できる熱交換器の製造方法を提供する。

【解決手段】 この発明の製造方法は、アルミニウム製チューブ芯材の表面にA1-Si系合金からなるろう材を溶射して溶射層を形成せしめてチューブ2を製作する工程と、前記チューブ2の表面に、亜鉛置換反応を示す非腐食性フラックスを含有したフラックス組成物を塗布する工程と、前記チューブ2にフィン3を組み付ける工程と、前記組み付け状態で加熱することによりチューブ2とフィン3とをろう付け接合する工程とを包含することを特徴とする。

【選択図】 図1



特願2003-426408

出願人履歴情報

識別番号

[0000002004]

1. 変更年月日 [変更理由] 住 所

氏 名

1990年 8月27日

新規登録

東京都港区芝大門1丁目13番9号

昭和電工株式会社